SYSTEM: OS - DIALOG OneSearch

File 350: Derwent World Pat. 1963-1980/UD=9604

(c) 1996 Derwent Info Ltd

File 351:DERWENT WPI 1981-1995/UD=9604;UA=9551;UM=9544 (c)1996 Derwent Info Ltd

39/29/1 (Item 1 from file: 351)

DIALOG(R) File 351: DERWENT WPI

(c) 1996 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

009894077 WPI Acc No: 94-173993/21

XRAM Acc No: C94-079714 XRPX Acc No: N94-137063

Bisphenol deriv. photostabiliser for cyanine dyes - for incorporation

into optical recording medium

Patent Assignee: (MITK) MITSUI TOATSU CHEM INC

Patent Family:

CC Number Kind Date Week

JP 6116555 A 940426 9421 (Basic)

Priority Data (CC No Date): JP 92271473 (921009)

Abstract (Basic): JP 06116555 A

A bisphenol type photostabiliser for cyanine dye is of formula (I). In (I), R1-R4 = H or alkyl, R5 and R6 = H, alkyl or perfluoroalkyl gp. and R5 and R6 may form a ring.

An optical recording medium contg. photostabiliser is also claimed.

Pref. in (I), R1 is tert.-butyl gp. R1 and R3 are tert. butyl
gps.

USE/ADVANTAGE - The photostabiliser is easy to handle and has excellent safety and photostabilisation properties.

In an example of (I), R1 = t.buty1; R2 and R4 = H; R3 = C8H17 and R5 and R6 = CH3.

Dwg.0/0

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平6-116555

(43)公開日 平成6年(1994)4月26日

(51)IntCL*

 FI

技術表示箇所

C 0 9 K 15/08

審査請求 未請求 請求項の数4(全10頁)

(21)出顧番号

(22)出顧日

特願平4-271473

- 1

(71)出職人 000003126

(72)発明者 詫摩 啓輔

三井東圧化学株式会社

東京都千代田区震が関三丁目 2番 5号

平成4年(1992)10月9日

福岡県大牟田市平原町300番地

(54)【発明の名称】 ピスフェノール系シアニン色素の光安定化剤及び該光安定化剤を含有する光配録媒体

(57)【要約】

(修正有)

【構成】 次式

〔R1 ~R4 は水素原子またはアルキル基を示し、R5 およびR6 は水素原子、アルキル基またはペルフルオロ アルキル基を示し、R5 とR6 はお互いに結合して環を 形成してもよい。〕で表されるシアニン色素の光安定化 剤及びそれを含有する光記録媒体。

【効果】 取扱いが簡単で安全性が高く、シアニン色素 に対する光安定化効果が非常に優れた光安定化剤であ

り、耐光性に優れた光記録媒体を提供できる。

【特許請求の範囲】

* 【化1】

〔式中、R1~R1は水素原子またはアルキル基を示し、 R5およびR6は水素原子、アルキル基またはペルフルオ ロアルキル基を示し、RsとReはお互いに結合して環を 10 するという問題点を有する。 形成していてもよい。〕で表されるピスフェノール系シ アニン色素の光安定化剤。

【請求項2】 Riがtーブチル基である請求項1記載 のシアニン色素の光安定化剤。

【請求項3】 R1およびR3が共にtーブチル基である 請求項1記載のシアニン色素の光安定化剤。

【請求項4】 請求項1記載の一般式(1)(化1)で 表されるビスフェノール系シアニン色素の光安定化剤を 含有する光記録媒体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はシアニン色素の光安定化 **剤及びそれを含有する光記録媒体に関するものである。** [0002]

【従来の技術】光記録媒体いわゆる光ディスクにおいて シアニン色素の薄膜を記録層として用いたものが実用化 されている。ここで用いられるシアニン色素は単独では 光安定性が悪く、光安定化剤を添加して使用する必要が

【0003】光安定化剤としてチオ配位子を有するニッ 30 た光記録媒体を提供することである。 ケル化合物などの金属錯体を用いた方法が、特開昭59 -219852号、特別昭62-193891号、特別 昭62-207688号、特開昭63-19293号、 特開昭63-199248号に示されている。この方法 は光によって生成する反応性の高い一重項酸素を失活さ※

【化2】 \ddot{R}_1 \dot{R}_2 R_5 OH (1)

【0009】〔式中、Ri~Riは水素原子またはアルキ ル基を示し、RsおよびRsは水素原子、アルキル基また はペルフルオロアルキル基を示し、RsとReはお互いに 結合して環を形成していてもよい。〕で表されるビスフ ェノール誘導体がシアニン色素の光安定性を極めて向上 させ、しかも取り扱いが簡単でかつ安全性の高い性質を★ ※せ、三重項酸素に戻す機構を利用したものであるが、長 時間光にさらされるとシアニン色素の分解がかなり進行

【0004】また、他の光安定化剤として、ニトロソ化 合物を用いた方法が、特開平2-300287号、特開 平2-300288号、特開平2-300289号に示 されている。しかし、このニトロソ化合物類は、それ自 体毒性が強いか、あるいは光分解物の毒性が強い等の同 題を有しているものが多く、ニトロソ化合物を使用する 上で人体に対する安全対策が必要である等、好ましくな い性質を有している。

【0005】さらに、光安定化剤としてトリニトロフェ 20 ニルヒドラジル遊離基を有する化合物を用いる方法が、 特開平2-304055号に示されている。しかし、ト リニトロフェニルヒドラジル遊離基を有する化合物は、 爆発性を有しており、取り扱い上、非常に問題である。 [0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、これ らの問題点を解決した光安定化剤、すなわちシアニン色 素の光安定性を向上させ、取り扱いが簡単で、しかも安 全性の高い光安定化剤を提供することである。また、本 発明の別の目的は、該光安定化剤を含んだ耐光性に優れ

[0007]

【発明を解決するための手段】本発明者らは、上記課題 を解決すべく鋭意検討した結果、一般式(1)(化2) [0008]

★有すること、また、該光安定化剤をシアニン色素を含有 する光記録媒体に適用した場合にも、極めて効果的であ ることを見い出し、本発明を完成した。すなわち、本発 明は一般式(1)(化3)

[0010]

【化3】

【0011】〔式中、Ri~Riは水素原子またはアルキ ル基を示し、R5およびR6は水素原子、アルキル基また はペルフルオロアルキル基を示し、R5とR6はお互いに 結合して環を形成していてもよい。) で表されるビスフ を含有する光記録媒体である。

【0012】以下、本発明を詳しく説明する。本発明の 一般式(1)(化3)における $R_1 \sim R_4$ の具体例として は、水素原子、メチル基、エチル基、n-プロビル基、 i-プロピル基、n-ブチル基、i-ブチル基、t-ブ チル基、nーペンチル基、2-メチルーブチル基、n-ヘキシル基、2、3-ジメチルブチル基、3、5、5-トリメチルヘキシル基、nーオクチル基、nードデシル 基、n-オクタデシル基などのアルキル基が挙げられ、 またRs、Reの具体例としては、水素原子、メチル基、 エチル基、プロビル基、n-ブチル基等のアルキル基、 トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、ペン タフルオロプロピル基などのペンタフルオロアルキル 基、およびRsとRsが結合し、シクロペンタン環、シク*

*ロヘキサン環、シクロオクタン環を形成した化合物など を挙げることができる。中でも水酸基のオルト位である Riまたは、RiおよびRaにかさ高い置換基であるt-ブチル基を有するビスフェノール誘導体が好ましく用い ェノール系シアニン色素の光安定化剤及び該光安定化剤 10 られる。本発明の光安定化剤の具体的代表例を第1表 (表1~2)に示す。これらの光安定化剤は、一種類も しくは二種類以上の組み合わせによっても使用できる。 【0013】光安定化剤の使用量はシアニン色素に対し て、通常、0.01~3.0モル比である。さらに3. 0モル比以上を用いてもよいが、シアニン色素の色素温 度が低くなり、吸光度が低くなるため、用途によっては 不都合を生じる場合がある。また、使用量が少ない場合 には効果が明確でないことがある。一方、光安定化の対 象となるシアニン色素は、特に限定されるものではない 20 が、下記に示される化合物 (C-1~C-21) (化4 ~化6)が例示される。

> [0014] 【化4】

$$\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\end{array}\\
\end{array}\\
\end{array}\\
\begin{array}{c}
\end{array}\\
\end{array}\\
\begin{array}{c}
\end{array}\\
\end{array}\\
\begin{array}{c}
\end{array}\\
\end{array}\\
\begin{array}{c}
\end{array}\\
\end{array}$$

$$C_2H_5^{-1}N - C_2H_6$$
 (C - 3)

$$C_2H_5-{}^+N$$
 — $CH=CH-CH=CH-CH=N-C_2H_5$ (C - 4)

$$\begin{array}{c|c}
Se \\
CH = CH \xrightarrow{3} CH \xrightarrow{Se} \\
C_2H_5 & C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C - 8) \\
* * {\{1 \le 5\}}
\end{array}$$

[0015]

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} C \\ C \\ C_2 \\ C_2 \\ C_3 \end{array} \\ \end{array} CH = \begin{array}{c} C \\ C_2 \\ C_2 \\ C_3 \end{array} CH = \begin{array}{c} C \\ C_3 \\ C_4 \\ C_5 \end{array} \\ C_5 \\$$

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ CH_3 & CH_3 \\ CH=CH)_3 & CH_3 \\ CH_3 & CH_3 \end{array} \qquad (C-11)$$

$$\begin{array}{cccc} CH_3 & CH_3 & CH_3 \\ & & CH_3 & CH_3 \\ \hline & CH = CH)_3 & CH = N \\ \hline & CH_3 & CIO_4 & CH_3 \\ \end{array}$$
 (C - 12)

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_2 CH_3 CH_4 CH_2 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_6 CH_6

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_5 CH_6 CH_6

[0016]

$$\begin{array}{c|c}
S \\
CH = CH \\
C_2H_5
\end{array}$$
CH = CH₂CH₂COOH
$$(C - 17)$$

$$NaO_3S(CH_2)_3 - N \longrightarrow (CH - CH)_2 C - S \longrightarrow S$$

$$O - C - N \longrightarrow C_2 H_5$$
(C - 18)

$$(C_2H_5)_3N \cdot HO_3S(CH_2)_4 - N \longrightarrow (CH - CH)_2C - S O = C - N$$

$$O = C - N$$

$$C_2H_5$$

$$\begin{array}{c|c}
NaO_3 S (CH_2)_4 - N \longrightarrow (CH - CH)_2 C - S \\
O - C - N \longrightarrow S
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CC - 21 \\
O - C_6 H_{13}
\end{array}$$

【0017】本発明におけるビスフェノール誘導体は、 に光安定化剤として添加使用することができる。これら の光安定化剤を光記録媒体に適用する場合、色素ととも に各種溶剤に溶解後、記録媒体の基盤に塗布し薄膜を形 成するなどの方法によって行うことができる。

[0018]

【実施例】以下、本発明を実施例によりさらに詳しく説 明する。実施例における被着色体としては、通常、光記*

* 録媒体の基盤として用いるポリカーボネート板とした シアニン色素の薄膜を記録層として用いる光記録媒体中 30 が、ガラスやポリメタアクリレートなどの他の基盤を用 いても同様な結果が得られる。

実施例1

シアニン色素(C-1)3gおよび下記ピスフェノール 化合物(A)(化7)

[0019]

【化7】

$$C$$
 $(CH_3)_3$ C $(CH_3)_3$
 C $(CH_3)_3$ C $(CH_3)_3$
 C $(CH_3)_3$ C $(CH_3)_3$

【0020】2gをエタノール100g中に入れ1時間 室温下で撹拌した後、メンプランフィルター (東洋沪紙 製PTEE、ポアーサイズ1.0μm)を用いて沪過 し、色素溶液を得た。本色素溶液をポリカーポネート板 基盤上にスピンコート法によって塗布した。この着色ポ リカーポネート基盤を耐光試験器(入江製作所製 DR 400T) 内で20cmの距離から光照射した。10時 間光照射後のシアニン色素の吸収極大波長715mmに※50 実施例1において、ビスフェノール化合物を全く添加せ

※おける退色率は15.1%と良好な結果であった。

【0021】実施例2~21

実施例1と全く同様にして、シアニン色素とビスフェノ ール化合物の組み合わせを代えて行った。結果を第1表 (表1~表4)に示すが、いずれも実施例1同様、良好 な結果を得た。

【0022】比較例1

11

1 2

ずに行ったところ第1表 (表4) に示すようにシアニン *ェノールを用いて行ったところ、第1表 (表4) に示す色素がかなり分解した。

ようにシアニン色素がかなり分解した。

【0023】比較例2

[0024]

実施例1において、ビスフェノール化合物(A)(化

【表1】

7)の代わりに2.6-ジ-t-ブチル-4-メチルフ*

第1寿

実施例	100 037	シアニン 色素	10時間後の 光退色率 (%)
2	HO $\stackrel{C}{\longleftrightarrow}$ \stackrel	C - 2	16.1
3	$\begin{array}{c} C (CH_3)_3 & C_4H_9 & C (CH_3)_3 \\ CH & CH & CH \end{array}$	C-3	15.5
4	HO \leftarrow	C-4	16.2
5	HO \leftarrow C $(CH_3)_3$ C_2H_5 C $(CH_3)_3$ C_2H_5 C $(CH_3)_3$ C $(CH_3)_3$	C – 5	14.9
6	HO \leftarrow CH (CH ₃) ₃ C (CH ₃) ₃ OH CH (CH ₃) ₂ CH (CH ₃) ₂	C-6	15.0
7	$HO \xrightarrow{C (CH_3)_3} C_2H_5 \xrightarrow{C (CH_3)_3} OH$ $C_2H_5 \xrightarrow{C_2H_5} C_2H_5$	C-7	14.6

[0025]

※ ※【表2】

14

第 1 表 (続き)

_		AT AX (MLC)		
実	施例	光安定化剤 (ビスフェノール化合物)	シアニン 色素	/ 10 時間後の 光退色率(%)
	8	HO $\stackrel{C}{\longleftrightarrow}_{C_8H_{17}}$ $\stackrel{C}{\overset{C}{\longleftrightarrow}}_{C_8H_{17}}$ $\stackrel{C}{\overset{C}{\longleftrightarrow}}_{C_8H_{17}}$ $\stackrel{C}{\overset{C}{\longleftrightarrow}}_{C_8H_{17}}$	C-8	15.1
	9	$HO \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CH_3} OH$ $CH_3 \xrightarrow{CH_3} CH_3$	C - 9	23.4
1	0	HO \leftarrow $\stackrel{CH_3}{\leftarrow}$ $\stackrel{CH_3}{\leftarrow}$ $\stackrel{C}{\leftarrow}$ OH $\stackrel{C}{\leftarrow}$	C - 10	25.6
1	1	HO \subset $C(CH_3)_3$ CF_3 $C(CH_3)_3$ CF_3 $C(CH_3)_3$ CF_3 $C(CH_3)_3$	C – 11	13.7
12	2	HO $\stackrel{C}{\longleftrightarrow}$ $\stackrel{CH_3)_3}{\longleftrightarrow}$ $\stackrel{CF_3}{\longleftrightarrow}$ $\stackrel{C}{\longleftrightarrow}$ $\stackrel{CH_3)_3}{\longleftrightarrow}$	C – 12	15.8
13	3	HO $\stackrel{C (CH_3)_3}{\stackrel{CF_3}{\stackrel{C}{\leftarrow}}} \stackrel{C (CH_3)_3}{\stackrel{CF_3}{\stackrel{C}{\leftarrow}}}$	C – 13	17.1

[0026]

* *【表3】

第1表(続き)

実施化	1	シアニン 色素	/ 10時間後の 光退色率 (%)
14	$C (CH_3)_3 C_2F_5$ $CH_3 CH_3$ $CH_3 CH_3$	C – 14	17.2
15	$\begin{array}{c c} C & (CH_3)_3 & C_2F_5 \\ \hline C & CH_3 & C_2F_5 \\ \hline C & CH_3 & CH_3 \\ \hline \end{array}$	C - 15	16.5
16	С (CH ₃) ₃ С (CH ₃) ₃	C - 16	16.4
17	HO \longrightarrow CH ₃ \longrightarrow CH ₃ \longrightarrow CH ₃ \longrightarrow CH ₃	C – 17	17.3
18	HO C	C – 18	15.9
19	HO \leftarrow	C – 19	14.8

[0027]

* *【表4】

18

第 1 表 (続き)

実施例	光安定化剤(ビスフェノール化合物)	シアニン 色素	10時間後の 光退色率(%)
20	$C (CH_3)_3$ $C ($	C - 20	15.8
21	HO \leftarrow	C – 21	14.5
比較例	光安定化剤	シアニン 色素	10時間後の 光退色率 (%)
1		C-1	42.0

[0028]

【発明の効果】本発明のビスフェノール系化合物は、取り扱いが簡単で安全性が高く、しかもシアニン色素に対する光安定化効果が非常に優れた光安定化剤である。ま*30

*た、近年需要の高い光記録媒体の光安定化剤としても有効であるので、耐光性に優れた光記録媒体を提供することができる。